This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS⁷

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

PTO 96-0835

JAPAN, KOKAI No. 63-261833

MANUFACTURE OF SEMICONDUCTOR SUBSTRATE [Handotai kiban no seizo hoho]

Chikara Yamaguchi, et al.

UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE Washington, D.C. December 1995

Translated by: FLS, Inc.

- (19) Japan
- (12) Official Gazette for Unexamined Patents (A)
- (11) Kokai No. 63-261833
 (Published unexamined patent application)
- (43) Kokai publication date: October 28, 1988
- (22) Application date: April 20, 1987
- (51) IPC: H 01 L 21/265 21/73
- (72) Inventors: Chikara Yamaguchi, Yoshiharu Kobayashi, Hiroshi Sakaibara, and Yosuke Yamamoto.
- (71) Applicant: Nihon Denshin Denwa K.K.
- (54) MANUFACTURE OF SEMICONDUCTOR SUBSTRATE

1. Name of invention

Manufacture of semiconductor substrate

2. Claim

Manufacture of semiconductor substrate with the following characteristic:

A P-type, N-type, or a mixture of P-type and N-type impure substance layer is created in the silicone substrate by ion-implanting a P-type, N-type, or a mixture of P-type and N-type impure substance by an ion implanter; after fluorine is ion-implanted into the substrate, the substrate is annealed, producing a semiconductor substrate having a highly concentrated P-type, N-type, or a mixture of P-type and N-type impure substance layer.

3. Detailed explanation of this invention [Industrial field]

This invention pertains to a manufacturing method of a semiconductor substrate having a highly condensed embedded layer.

[Conventional technology]

As an embedded layer for semiconductor device, the following characteristics are essential: Low sheet resistance, high controllability during the production process, excellent crystallizability of the silicone substrate on the embedded layer, and excellent crystallizability of the mono-crystal silicone epitaxially grown onto the embedded layer.

^{*} Numbers in the margin indicate pagination in the foreign text.

A dispersion method or ion-implantation method is conventionally used to embed a layer in a silicone semiconductor substrate.

A P-type embedded layer is produced by dispersing or ion-implanting a boron or boron fluoride compound (BF, BF₂, or B \dot{F}_3).

Compared with the ion-implantation method, the dispersion quantity and dispersion depth are not easily controlled when boron is dispersed for forming a P-type buried layer. Moreover, silicone bromide (SiyBx) produced during the dispersion process is hardly dissolved in hydrofluoric acid, and cannot be removed unless the silicone base is etched, resulting in a rough silicone surface after the etching process. Also, when a polycrystal silicone containing a high ratio of boron is used as a dispersion source, although the dispersion quantity and dispersion depth can be more easily controlled compared with the method which directly disperses boron, insoluble silicone bromide is formed at the boundary surface of the silicone substrate and polycrystal silicone. To provide an easier boron dispersion process and polycrystal silicone removal. process, the polycrystal silicone is oxidized. However, with this technique, the impure substance ratio in the silicone decreases since the segregation coefficient of boron (ratio of the density of an impure substance included in the silicone and the density of an impure substance included in the silicone oxide film) is less than Also, the completion of polycrystal silicone oxidization is difficult to identify. With a P-type highly condensed layer having a minimum thickness of 1 \times 10¹⁸ cm⁻⁵ produced by dispersing boron,

<u>/154</u>

when mono-crystal silicone is grown onto a P-type highly condensed layer, transition phenomenon tends to occur in the layer having a high boron density, due to the difference of the bonding distance between silicone and boron, resulting in numerous crystal defects in the mono-crystal silicone epitaxially grown onto the dispersed layer. For example, when a bipolar transistor is produced on a high density embedded layer, the characteristics of the transistor becomes unsatisfactory.

With a method which produces a P-type buried layer by ionimplanting boron, numerous defects caused by ion-implanting occur in the silicone substrate when the implantation exceeds 1 x $10^{14} cm^{-2}$. When mono-crystal silicone is crystallized and grown onto the surface of the substrate, numerous defects are produced in the grown crystal, which cannot be eliminated even after the annealing process. With the boron fluoride compound ion-implantation method, ion-implantation quantity can be the maximum approximately 5 x 10^{14} cm⁻². However, this improvement is not sufficient enough for reducing the resistance in the P-type buried layer. Also, when a boron fluoride compound is ion-implanted, boron and fluorine are decomposed on the silicone surface, which divides the implantation energy according to the ratio of each substance quantity. For example, the boron-implantation energy is only 36% of the total implantation energy of a boron fluoride compound even when BF which can provide the best energy condition is used. When BF, is used, the implantation energy is reduced to only 16%. Therefore, it is not easy to set a wide boron range.

Based on those factors, a boron fluorine compound is not suitable for a method which ion-implants boron at a high energy level, but is suited to the method which forms a thin layer of boron by ion-implanting boron at a minimum energy level to form a sharp distribution of implanted impure substance. Moreover, when a boron fluoride compound is used for ion-implantation, boron and fluorine cannot be individually measured. Also, as a range of boron and fluorine in the compound changes when the energy exceeds 115 KV, the positional relation between boron and fluorine changes due to accelerated energy.

As another method, fluorine or silicone is ion-implemented before the boron implantation to form a P-type embedded layer. Considering the factors that (1) the silicone substrate non-crystallized by ion-implanting fluorine or silicone can significantly reduce the amount of channeled boron, and (2) crystal defects can be recovered faster if a silicone mono crystal is further non-crystallized, crystal defects can be recovered faster than the method which does use a non-crystallization process. However, when non-crystallized substrate is recrystallized, the crystal characteristic of the silicone surface is inferior to the crystal characteristic obtained from a mono crystal, and the crystal characteristic of mono-crystal silicone epitaxially grown onto the silicone surface also becomes unsatisfactory.

To produce an N-type embedded layer, arsenic or phosphorous is vapor or liquid-phase deposited; or, arsenic or phosphorous is dispersed or ion-implemented in a polycrystal silicone or silicone

oxide film.

In the method which directly produces an N-type embedded layer using a vapor or liquid phase dispersion, the dispersion quantity depth cannot be fully controlled compared controllability of the ion-implementation method. To solve this problem, an N-type impure substance is dispersed into a polycrystal silicone or silicone oxide film, or doped during the film production process and dispersed into the silicone substrate to form an N-type embedded layer. Although this method can provide an improvement over the controllability of dispersion quantity and depth, the dispersion quantity still cannot be fully controlled. Also, with this method, a silicone oxide film used as a dispersion source during the heat-dispersion process must be removed, where removing polycrystal silicone is difficult.

In a method which produces an N-type embedded layer by directly ion-implanting arsenic or phosphorus, crystal defects caused by ion-implantation drastically increase when the ion-implantation quantity exceeds 1 x 10¹⁴ cm⁻². When the ion-implantation quantity exceeds 1 x 10¹⁵ cm⁻², the surface is non-crystallized, and even if the non-crystallized layer is recrystallized, a large number of defects are produced, and cannot be eliminated by annealing. Moreover, when a mono-crystal silicone is epitaxially grown on the embedded layer, a numerous crystal defects are produced. To solve those problems, arsenic or phosphorous is ion-implanted into a polycrystal silicone or silicone oxide film. The ion-implanted layer is used as a dispersion source and

dispersed into a silicone substrate to create an N-type embedded layer. Compared with the regular ion-implanting method, this method does not deteriorate the crystal characteristic of the silicone substrate. However, the silicone oxide film used as a dispersion source must be removed after the heat-dispersion process, and removing polycrystal silicon is difficult.

[Problems to be solved by this invention]

To eliminate the problems as described above, this invention provides a method that can produce a semiconductor device containing a semiconductor substrate having the following characteristics: low sheet resistance, high controllability during the production process, P-type or N-type highly concentrated embedded layer (up to 10^{20} cm⁻⁵), and excellent crystal characteristic of the mono-crystal silicone epitaxially grown on the silicone substrate surface on the embedded layer.

[Method to solve the problems]

To achieve the purpose of this invention, a P-type or N-type impure substance and fluorine are sequentially ion-implanted into a silicone substrate for a semiconductor device. That is, after an impure substance is ion-implanted to form an impure substance layer of selected density, fluorine is ion-implanted into the same area, and annealed to activate the impure substance, completing the P-type or N-type embedded layer production. Moreover, with a high density embedded layer based on this invention produced by ion-implanting a highly concentrated impure substance into the deeper side of silicone substrate, excellent crystal characteristic can be

produced on the silicone substrate surface, and mono-crystal silicone grown onto the silicone substrate surface can provide satisfactory crystal characteristic as well.

With the conventional technique, a boron or boron fluoride compound is ion-implanted to prepare a P-type embedded layer, and an arsenic or phosphorous is ion-implanted to prepare an N-type embedded layer. However, with this type of ion-implantation method, if the silicone substrate surface is treated to provide a crystal characteristic for growing a mono-crystal, a high density layer cannot be embedded in the substrate. In the case of a dispersion method, the controllability of the dispersion process is not sufficient compared with that of an ion-implantation method, and also, a complex production process is required.

To reduce boron channelling during the ion-implantation process, fluorine or silicone is pre-ion-implanted in the area from the silicone substrate surface to the boron range in order to uniformly non-crystalize the silicone in the silicone substrate, and the silicone is recrystallized by annealing. This method takes advantage of the phenomenon that, by ion-implanting fluorine or silicone non-crystalize the substrate, steep distribution can be produced. However, the crystal characteristic re-crystallized silicone is inferior to the characteristic of the mono-crystal, and the crystal characteristic of the mono-crystal epitaxially grown onto the re-crystallized silicone is also insufficient.

Therefore, the method based on this invention is clearly different from the conventional method, as it can provide an excellent crystal characteristic of the epitaxially grown mono crystal silicone, and a highly concentrated embedded layer can be embedded due to excellent controllability of the method.

[Operational example]

Figure 1 shows the production sequence of an operational example of this invention, where a P-type or N-type primary embedded layer (2) is formed in a substrate (1). In Part (1) of Figure 1, a specific amount of P-type or N-type impure substance is accelerated to a specific energy by an ion-implantation device. In this case, an average depth of the implanted ion should be 0.3 $\mu\mathrm{m}$ or higher. Item (3) designates the first mask (for ionimplanting), and item (4) designates the first ion (P-type or Ntype ion). In Part (2), energy for fluorine ion-implantation is determined, and fluorine is ion-implanted into a specific area of the silicone substrate which was ion-implanted in Part (1). implantation quantity of the fluorine should be 1 \times 10¹⁶ cm⁻², and the thickness should be 1 \sim 1.6 of the thickness of the impure substance implanted in Part (1). Item (5) designates a fluorine ion, and item (6) designates fluorine ion implantation area. After the ion-implantation, the mask is removed. Part (3) shows the anneal process for activating a P-type or N-type impure substance. Part (4) shows the epitaxial growth of the mono-crystal silicone (7) on the embedded layer (2).

The following describes the ion-implantation method for producing a P-type embedded layer. This example tests the crystal characteristic of the mono-crystal silicone layer produced after an impure material is ion-implanted and anneal-processed, and a mono-crystal silicone is epitaxially grown.

Figure 2 shows the relation between the boron ion implantation quantity and defects on the epitaxially grown crystal. That is, when only boron was ion-implanted, crystal defects were produced when ion-implantation quantity exceeded 3 x 10^{14} cm⁻². assumption that the threshold of boron quantity producing defects was 1 \times 10¹⁶ cm⁻², boron and fluorine were sequentially ionimplanted. The range of boron/fluorine and quantity dependency of fluorine were investigated. Figure 3 shows the relation between the boron-fluorine range and crystal defect quantity of the epitaxially grown layer, and Figure 4 shows the relation between the fluorine quantity and crystal defect quantity in epitaxially grown layer. As shown in the figures, a transition group was detected at the region of fluorine area ~ 60% of the fluorine area when the fluorine-boron thickness exceeded 0.3 μm at a fluorine quantity of $10^{16}\ {\rm cm^{-2}}$. However, the crystallization characteristic of the silicone substrate surface did not show much change when compared with the non-ion-implanted surface (observed Razaford Back Scattering method). crystallization characteristic of mono-crystal silicone epitaxially grown onto the surface was observed after being evaluated with a crystal defect evaluation liquid, the results were the same as

/156

those obtained from the substrate prior to the ion-implementation process. Moreover, the boron implantation dependency at $10^{16}\ \text{cm}^{-2}$ of fluorine ion-implementation was not detected. As for the order of implantation, when boron was implanted first, better results The best crystallization characteristic was could be obtained. produced on the silicone substrate surface when the fluorine range was approximately 1.6 times the boron range for a thin boron layer (e.g., 0.3 $\mu\mathrm{m}$), and approximately equal to the boron range for a thick boron layer. Also, from the results of the secondary ion analysis performed on a P-type high density embedded layer, fluorine was found to be segregated in the distribution similar to the distribution of crystal defects created during the anneal process and fluorine ion-implementation, and separated from the silicone substrate surface. Therefore, with the high density embedded layer based on this invention, the crystal characteristics obtained from the silicone substrate surface area and from the mono-crystal silicone epitaxially grown onto the substrate surface were identical to the characteristics of the silicone substrate to which no ion was implanted. With the method based on this invention, as the crystal defects are sealed into the bottom fluorine area, the crystal characteristics equal to the substrate surface to which no ion was implanted can be obtained.

The following theory can be assumed based on the test results described above and the reason for the transition phenomenon (a: a large number of non-balanced air holes are concentrated on the dense boron surface, and pressed to form a transition phenomenon

called "plasmatic transition"; b: the dislocated part whose both ends are restricted by a deposited substance or other substance is deformed by the stress):

With a silicone substrate, fluorine is segregated to the defects produced by numerous non-balanced air holes created during the ion-implantation process, restricting both ends of dislocated part to cause a transitional loop. The defects mainly caused by the fluorine ion implementation process are trapped by fluorine, and their multiplication can be blocked. As ions exceeding 0.3 μ m does not cause ion inter-reaction on the silicone substrate surface, the silicone substrate surface does not get damaged, allowing the satisfactory crystallization characteristic to be maintained. Also, as the boron range and major defect areas created by fluorine (approximately 70% of fluorine range) are approximately equal, an excellent crystallization characteristic can be obtained. That is, a high range of ion-implantation is necessary for maintaining a satisfactory crystallization characteristic.

The following describes the ion-implantation performed in the order of a P-type or N-type impure substance and fluorine:

It can be assumed that the fluorine implantation plays an important roll for the ion-implantation process performed in the order of a P-type or N-type impure substance and fluorine. That is, in the case of boron - fluorine implantation, as the crystal characteristic inside the substrate is disturbed by the ion-implantation process, the fluorine implantation can cause steeper

fluorine distribution compared with the distribution obtained by the process not pre-implanting boron; the crystal defects produced by fluorine form a peak, advancing the disturbed crystal characteristic inside the silicone substrate. In other words, the peak of crystal defects created by fluorine is equal to the peak produced by the apparent high density fluorine implantation, which allows the crystal defects to be easily recovered when annealed. With the conventional method which ion-implants in the order of fluorine and P-type or N-type impure substance, the silicone substrate is evenly non-crystallized from the substrate surface to the depth of the boron, and no consideration is made regarding to the mono-crystal silicone epitaxially grown onto the embedded layer and its crystal characteristic. Therefore, the purpose and effectiveness of the conventional method is completely different from those of the method based on this invention which implants an N-type impure substance first before implanting fluorine.

/157

As described above, the larger the fluorine ion implementation quantity is, the better crystallization characteristic should be obtained. As shown in Figure 4, when the fluorine ion-implementation quantity exceeds 10¹⁶ cm⁻², the crystallization characteristic deteriorates. This is probably because excessive fluorine inside the substrate which is not separated or used to trap crystal defects tends to form a gas.

The substrate for semiconductor device production method based on this invention can provide the same effectiveness to the N-type impure substance, being able to form a high density P-type or N-

type embedded layer having the same crystal characteristic as that of device to which no ion is implanted.

Figures 5 and 6 show the diagram of production sequence for producing a silicone semiconductor device having multiple types of high density embedded layers (e.g., P-type and N-type). In this case, the P-type and N-type layers may be formed in any order. Item (8) designates the second mask; item (9) designates the second ion; item (10) designates the second embedded layer; item (11) designates the third mask; item (12) designates a fluorine ion-implementation area; and item (13) designates a fluorine ion.

Figure 5 shows an example in which a range of multiple high density P-type and N-type embedded layers is equally made to allow the fluorine implantation energy to be equally distributed. First, on the silicone substrate is determined for ionimplementing a P-type or N-type impure substance, and a P-type or N-type impure substance of specific density is ion-implemented for a minimum of 0.3 μ m. Next, an area on the substrate not used by the first implantation process is selected, and the P-type or Ntype impure substance not implemented in the first process is implanted in the same range. Fluorine is then ion-implemented into the areas where impure substances have been implanted for an amount of $10^{16}\ \mathrm{cm^{-2}}$ at a thickness equal to the thickness of the previous impure substance ~ 1.6 times of the previous impure substance. An anneal process is then performed to form P-type and N-type high density embedded layers. Mono-crystal silicone is then epitaxially grown onto the embedded layers.

Parts (a) and (b) in Figure 6 show an example where the ranges of P-type and N-type impure substances are different. The rest of the processes are the same as those described above [i.e., P-type or N-type ion-implementation; fluorine implementation (10^{16} cm⁻²) for a range of 1 ~ 1.6 times of the range of impure substance; an anneal process is performed; and a mono-crystal silicone is epitaxially grown onto the embedded layers].

The advantage of this method is that, the crystal defects caused by ion-implementation can be ignored while allowing the Ptype or N-type impure substance ion-implementation quantity to be optionally set. The maximum impure substance density should be up to the solubility of P-type or N-type impure substance determined based on the anneal temperature shown in Part (3) of Figure 1. For example, the solubility of boron in silicone is approximately 2 \times $10^{20} \text{ cm}^{-3} \text{ at } 1000 \,^{\circ}\text{C}$. No crystal defects exists at the silicone substrate surface area or in the epitaxially grown mono-crystal silicone, as all the crystal defects are sealed in the deep area of the fluorine layer. Therefore, the crystal characteristic of the silicone substrate surface is almost equal to the crystal characteristic obtained prior to ion-implantation. crystal silicone grown onto the substrate surface can provide the crystal characteristic equal to the crystal characteristic on the substrate surface.

[Effectiveness of this invention]

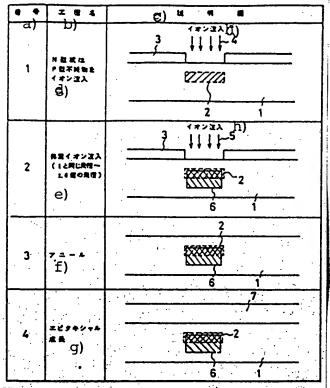
As described above, with the production method of semiconductor substrate containing a high density embedded layer

based on this invention, a P-type, N-type, or P/N type embedded layer can be created at an optional area for an optional amount, and the substrate surface and mono-crystal layer grown onto the substrate surface can provide excellent crystal characteristic.

Simple explanation of the figures 4.

Figure 1 shows the diagram of production sequence of an operational example of this invention, where A P-type or N-type primary embedded layer (2) is formed in a substrate (1). Figure 2 shows the relation between the boron ion implantation quantity and defects on the epitaxially grown crystal. Figure 3 shows the relation between the boron-fluorine balance and crystal defect quantity of the epitaxially grown layer, and Figure 4 shows the relation between the fluorine quantity and crystal defect quantity /158 of the epitaxially grown layer. Figure 5 shows an example in which the range of multiple high density P-type and N-type embedded layers are equal to allow the fluorine implementation energy to be equally distributed. Figure 6 shows an example where the ranges of P-type and N-type impure substances are different.

1... Silicone substrate; 2... High density embedded layer; 3... Ion-implementation mask; 4... P-type or N-type ion; 5... Fluorine ion; 6... Fluorine ion implementation area; 7... Monocrystal silicone.



Key: a) Number; b) Process name; c) Explanation figure; d) Ion-implementing a N-type or P-type impure substance; e) Fluorine ion implementation (1 ~ 1.6 times the amount used in Process 1); f) Anneal; g) Epitaxial growth; h) Ion-injection.

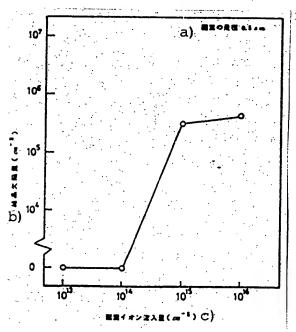


Figure 2
Key: a) Boron range; b) Crystal defect quantity; c) Amount of boron ion-implementation.

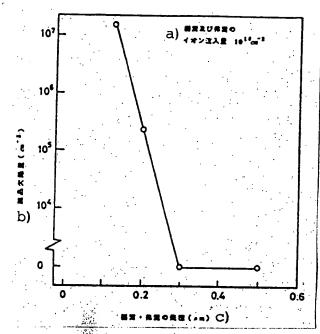


Figure 3
Key: a) Boron and fluorine ionimplementation quantity; b) Crystal
defect quantity; c) Range of boron
and fluorine.

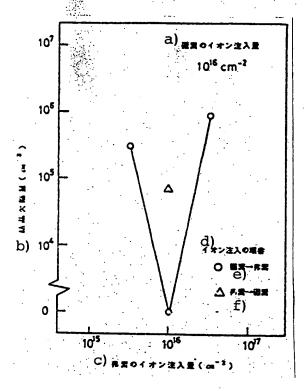


Figure 4
Key: a) Boron ion-implementation quantity; b) Crystal defect quantity; c) Fluorine ion-implementation quantity; d) Ion-implementation sequence; e) Boron → fluorine; f) Fluorine → Boron

/159

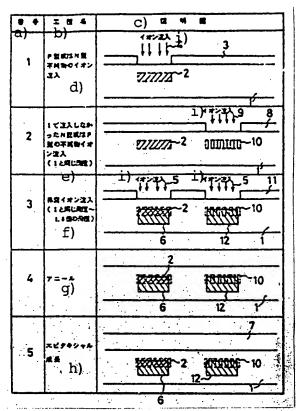
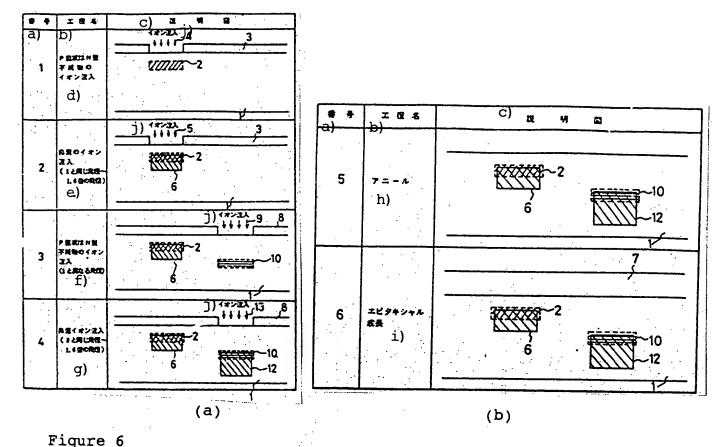


Figure 5 Key: a) Number; b) Process name; c) Explanation figure; d) Ionimplementing a N-type or P-type impure substance; e) Ionimplementation of N-type or P-type not used previously; f) Fluorine ion implementation (1 ~ 1.6 times the amount used in Process 1); g) Anneal; Epitaxial growth; i) injection.



Key: a) Number; b) Process name; c) Explanation figure; d) Ion-implementing a N-type or P-type impure substance; e) Fluorine ion implementation (1 ~ 1.6 times the amount used in Process 1); f) Ion-implementing a N-type or P-type impure substance not used previously; g) Fluorine ion-implementation (1 ~ 1.6 times the amount used in Process 3); h) Anneal; i) Epitaxial growth; j) Ion-injection.

99日本国特許庁(JP)

⑪ 特許出願公開

⑫公開特許公報(A)

昭63-261833

@Int_Cl_4

1

識別記号

厅内整理番号

匈公開 昭和63年(1988)10月28日

H 01 L 21/265 21/74

Z - 7738 - 5F7131-5F

審査請求 未請求 発明の数 1 (全8頁)

50 発明の名称 半導体基板の製造方法

> ①持 願 昭62-96842

会出 頤 昭62(1987)4月20日

包発 明 者 Щ カ 神奈川県厚木市森の里若宮3番1号 日本電信電話株式会 社厚木電気通信研究所内 母発 明 者 小 林 由 治 神奈川県厚木市森の里若宮3番1号 日本電信電話株式会 社厚木電気通信研究所内 仓発 明 者 谷 神奈川県厚木市森の里若宮3番1号 日本電信電話株式会 社厚木電気通信研究所内 包発 明 者 山太 腐 介 神奈川県厚木市森の里若宮3番1号 日本電信電話株式会 社厚木電気通信研究所内

迅出 願 人 日本電信電話株式会社

東京都千代田区内幸町1丁目1番6号

包代 理 人 弁理士 鈴江 武彦

外2名

1. 発明の名称

半導体基板の製造方法

2. 特許請求の範囲

シリコン基板内部に、イオン注入で形成したP 型、双は、N型不純物層、或は、前途の2種の不 柏物層に、弗莱をイオン在入した後、アニールし、 P型、双は、N型、収は、前述の2種の高速度埋 込厝を有する半導体基板を製造することを特徴と する半導体蓋板の製造方法。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、高速度の想込層を有する半導体基板 を製造する方法に関するものである。

(従来の技術)

一般に、半導体装置用埋心層には、低いシート 抵抗、製造時の高い制御性、その面上のシリコン 盗板の結晶表面の良好な結晶性及びその表面上に エピタキシャル成長させた単結晶シリコンの良好 な結晶性が必要である。

従来、シリコン半導体装置内の埋込層は、拡散 或はイオン狂入で形成している。

P型埋込層は、硼素を気相或は液相拡散、或は、 弱素或は弗化弱素化合物(BF、BF2、或は、BF3) のイオン注入で、製造していた。

研索を拡散しP型埋込層を形成する方法は、ィ オン注入に比べ拡散量や拡散深さの制御性が劣っ ている。さらに、恭坂シリコン表面に拡散時にで きる難落性の研化シリコン(SiyBx)は、弗酸に も帮けにくく、下地のシリコンをエッチしないと 取れず、エッチ致りがあるときあるいはエッチさ れた後でもシリコン要面が荒れるなどの欠点があ る。また、研究を高級度に含有する多結晶シリコ ンを拡散原とした時には、直接拡散する場合に比 ペ拡散量や拡散探さの制御性が向上するが、基板 シリコンと多結晶シリコンとの界面に離帯性の弱 化シリコンが形成される欠点があった。そのため、 **競集の拡散と多結晶シリコンの除去を容易にする** 目的で、との多結晶シリコンを酸化する方法があ るが、研索の個析係数(シリコン中の不結物の平

のまをイオン注入することによりP型組込層を 製造する方法では、基板シリコン内にイオン注入 による欠陥がイオン注入登1×10¹⁴cm⁻²以上で等 しく多く、その上に単結晶シリコンを結晶成長さ せると、その中にも多数の欠陥が生じ、アニール してもその欠陥が解削しない欠点があった。一方、 発化研究化合物をイオン注入する方法では、イオ

同様に、N型埋込尼は、社会或は類を、気相或は積相拡散、或は、社会或は類を多端品シリコン、以はシリコン数化膜に拡散或はイオン注入し、そとから拡散し、製造していた。

気相立は液相拡散により直接N型埋込層を製造する方法は、拡散量や拡散なさの制御性がイオン 住入に比べ劣っている。との方法の改善策として、 多結晶シリコン、或は、シリコン酸化酸にN型不

ン.注入 全 5 × 10 ¹⁴ m ^{- 2} 想度まで 改容されることが良 く知られている。しかし、との君展の改善ではP た、弗化陽双化合物をイオン注入するとシリコン 要面で硼朶と弗朶が分為し、その時、注入エネル 4はその質丘比に分解される。例えば、硼泉の注 入エネルヤは及る条件の良いBFでさえ、弗化硏案 化合物の注入エネルヤの36%でしかなく、 BFg 化いたっては168しか利用できず、硝朱の飛程 を大きく段定するのは容易ではない。従って、弗 化闘気化合物は、硼泉を高エネルヤでイオン注入 する用途ではなく、 礪朶をできる限り低エネルギ でイオン往入し、往入不純物の分布を急収にし、 **没い接合を作る用途にあっていると目える。さら** に、弗化硼衆化合物でイオン注入しているため邦 景や硼累の注入量を個別に設定できない、或は、 エネルギ115KVを境に変わるため、弗果と硼栄 の位置関係が加速エネルヤにより変わる欠点があ った。

純物を拡改、成は、腹裂造時にドープし、そとから基板シリコンに拡散し、N型埋込沼を製造する方法がある。との方法は、直接拡致で製造する方法に比べ拡致量や拡散器での創餌性はまだ劣り、熱拡致後、拡致領として使用したりシリコン酸化膜を除去したければならないこと、或は、多結晶シリコンの除去が困難である欠点があった。

 人で設定する方法に比べイオンEAによる火油での基板シリコンの結晶性の劣化を考慮したかりコンの結晶性の劣化を考慮したシリコン酸化膜を除去しなければならないこと、或は、 多結晶シリコンの除去が困難である欠点があった。 (発明が解決しようとする問題点)

本発明は、これらの欠点を解決するために半導体装置内に低いシート抵抗、製造時の高い制御性、不純物漫度 1 0 2 c cm - 3 程度までの P 型或は N 型高機度埋込層を有し、高濃度埋込層上のシリコン基板表面あるいはその上にエピタキシャル 成長させた 単鉛晶シリコンが良好な結晶性を有するような半導体 基板を製造する方法を提供することを目的とする。(問題点を解決するための手段と作用)

本発明は上記目的を達成するために、半導体接置の基板であるシリコンにP型、或は、N型の不続物、弗累の損者にイオン注入することを特徴にしている。即ち、最初に、不純物を所望の不純物濃度になるようにイオン注入を行ない、つぎに、

化し、アニールにより再結晶化させる方法がある。 とれは、基板シリコンに弗索或はシリコンをイオ ン注入するととにより非晶質化したほうが急峻な 研索の分布が得られることを利用しているが、再 結晶シリコンの結晶性は単結晶に比べ劣っており、 この上にエピタキシャル成長させた単結晶の結晶 生もまた思いものとなっている。

従って、本発明は、エピタキシャル成長させた 単結晶シリコンの結晶性が良い点、創御性よく高 便度の埋込層を製造できる点で、従来の技術とは 異なっている。

(実為例)

第1 図は、本発明の一実施例の製造手順を説明 する図であって、基板シリコン 1 に P 型 或は N 型 の 1 種類の第 1 の埋込層高速度埋込層 2 を製造す る場合のものである。第 1 項は、イオン注入装置 により所足のエネルヤに加速された P 型 或は N 型 不統物を所定の注入 なまでイオン注入 する。不統 つのイオン注入については、イオン種の平均注入 保さ(機程)が 0.3 細以上にすることが望ましい。 型、或は、N型埋込層を製造す とを特象にしている。さらに、本発明では高、変埋込層は、基板シリコンの深い所に高速度のイオン注入を行ない、シリコン基板表面が良好な結晶性を有し、さらにこの上に結晶成長させた単結晶シリコンが良好な結晶性を持つことを特徴にしている。

在来の技術では、P型担込層では、研集、並は、 弗化研集化合物をイオン注入し、N型埋込層では、 研集、或は、頻をイオン注入している。しかし、 このようなイオン注入方法では、基板シリコンに 単結晶成長可能な結晶性を求めると高優度の埋込 層ができない。また、拡散による方法では、拡散 の創御性がイオン注入に比べ劣ったり、製造工程 の復雑化が生じる。

さた、研究のイオン注入時のチャンネリングを 低減させるために、予め、弗素、或は、シリコン をイオン注入し、基板シリコン製面から研集の飛 程程度の深さまでの基板シリコンを均一に非晶質

3は第1のマスク(イオン注入用マスク)であり、
(は第1のイオン(P型またはN型イオン)である。第2項は、第1項でイオン注入した領域
の基板シリコンを対象に、弗業のイオン注入する。弗素
のイオン注入は、注入量が1×10^{16 cm⁻²}、 飛程が
第1項でイオン注入した不純物の飛程の1~1.6
倍が気ましい。5は弗業イオンであり、6は弗素
イオン注入領域である。イオン注入後はマスクを
除去する。第3項は、P型或はN型不純物の活生
化のためのアニールである。第4項は埋込落2上
への単結晶シリコン7のエピタキシャル或長であ

始めにP型の埋込層を製造するイオン注入の方法について述べる。ことでは、イオン注入、アニール、単結合シリコンをエピタキシャル成長させた後、基板表面の結晶性及び主にエピタキシャル 成長させた単結晶シリコン層の結晶性を検討した 結果について述べる。

第2四は別まイオン注入量とエピタキシャル成

ン住入ではイオン住入登3×10^{1 *四-2} 以上の領域 こで結晶欠陥が発生している。 呪案だけで*((* 定し、弱家・弗尿の風容にイオン往入し、弗象・ 研案の飛筍、及び、弗案の主入丘の依存性を調べ た。第3図は開業・弗累の飛程とエピタキシャル さらに、2次イオン分析から、P型高級度埋込屋 ・成長周の結晶欠陥位であり、第4図は弗殊のイオ ン注入位とエピタキシャル以及層の結晶欠陥位で ある。その結果、第3区、第4図のように、弗常・ 弱業の飛程 0.3 4m以上、弗装の在入量 10¹⁶ cm⁻²で、 弗累の飛程からその飛程の 6 割程度の領域に転移 ループが良出されたものの、基板シリコン表面の 結晶性は、イオン注入前と遜色ない状態であり (RBS : ラザフォードペックスキャッタリング法 の観察による)、この上にエピタキシャル収長さ せた単結晶シリコンの結晶性は、結晶欠陥評価液 で評価した後世界すると、イオン住入前の基板シ リコンと同様であった。さらに、弗案のイオン庄 入登10^{16 cm⁻² にかける研集の在入量依存性は認め}

し、その具合した非平衡空孔が押しつぶされてで きたプラズマティック伝移ループとよばれる刃状 |転移ループ、②折出勧等で両端が拘束されている **伝位が応力でフランク・リード原の振舞をしてで** きた伝位ループ)より、以下が推定出来る。即ち、 基板シリコンにおいて、イオン注入で生じやすい 多位の非平衡空孔により生じた欠陥に弗柔が偏析 し、転位の両端を拘束し転位ループとなる。主に 弗架のイオン注入で生する欠陥は、弗雷によりト ラップされ、弗累が欠陥をゲッタリングし、欠陥 O増殖を抑えている。イオン種の飛程が 0.3 4m以 上のため基板シリコン表面でのイオン坦との相互 作用が示さく、益板シリコン表面でのデメージが 少ないために芸板シリコンの良好な結晶性が保た れていると考えられる。さらに、弱素の飛程と弗 素が作る主な欠陥の位置(弗朱の飛程のおよそ) 70ヵ)がほぼ同じであることも良好な結晶性が 保たれている要因の一つと言えより。つまり、大 きな飛程でイオン注入するととが良好な結晶性を 保つのに必要であると言える。

4名に示すように、本籍島の個は、卵巣シカズム 好であった。 班常の飛程が 0.3 Jung の さい場合 には、弗呆の飛程は陽気の飛程の利 1.6倍、深い 樹合には、弗累と翻案の飛程が同程度で、基板シ リコン表面の結晶性の劣化がなく良好であった。 において、アニールと共に弟弟のイオン注入で生。 じた欠陥分布と相似の分布に典型が俱析するとと、 及び、弗索が基根シリコン表面からの脱離が、明 らかになった。従って、本発明による高級度埋込 **治は、 基板シリコン 装面付近、 及び、 その上にエ** ピタキシャル成長させた単語品シリコンの結晶性 はイオン在入をしたい基根シリコンと同様に且好 てあり、との方法による結晶欠陥は、弗異の飛程 程度の柔いととろに話じ込められ、猛板シリコン 表面の結晶性はイオン注入前と逐色ないと考えら れる。

以上の突瞼を突と、考えられている転位ループ の成因(①多性の非平板空孔が、硼密面上に無句

つぎに、良好な結晶性を保つのに必要なP型政 はN型不純物・弗索の風番でのイオン注入につい て述べる。P型以はN型不純物・弗米の原番でイ オン注入するととに対して、弗累のイオン注入で のプロファイルが大きな役割を演じていると予想 される。即ち、研集・弗集の順序でイオン注入す る基合には、際果のイオン注入で基板シリコン内 の結晶性が乱れているため、弗衆をイオン注入す ると研索を予めイオン注入しない場合より弗業の 分布が急峻化すると共に、弗累がつくる結晶欠陥 も怠較化し、蓋板シリコン内の精晶性の乱れが進 む。登い換えると、弗累が作った結晶欠陥のピー クでは、見掛け上高級度に非常をイオン注入した のと単価であり、アニールで結晶欠陥が回復しや すくなったと予想される。従来の弗器・P型或は N型不統物の原番でイオン注入する方法は、予め、 弗类のイオン在入により、基板シリコン表面から 弱素の飛程程度の深さまでの基板シリコンを均一 に非晶質化することを目的にしてシり、この埋込 居上への単結晶シリコンのエピタキシャル広長や

住人とその目的やその効能も全くをなっているよ

これまでの記述より、弗素のイオン注入量は大きいほど結晶性は良いはずであるが、第4回に示すように、弗柔のイオン注入量が10¹⁴cm⁻²より大きい結晶性が劣化するのは、脱離や結晶欠陥のトラップに使用されない基板シリコン内の過剰な弗索がガス化しようとするためと考えられる。

以上から、本発明の半導体装置用基板の製造方法はN型の不純物に対しても同様な効果が期待でき、イメン注入前と遅色ない良好な結晶性のP型、 或は、N型の高機度埋込層が実現できるものでも

第 5 図、第 6 図は、 P型と N型 の 2 種類以上の高速度埋込履を有するシリコン半導体基板を製造する場合の製造手順を説明する図であって、 P型 以は N型のどちらから先に製造してもよい。 8 は第 2 のマスク、 9 は第 2 の

届上に単語品シリコンをエピチキシャル成長する。 第6図(4)。(b)は、P型とN型の不純物の飛程が 異なる場合であって、P型、N型それぞれの領域 にP型或はN型不純物をイオン注入し、それぞれ のイオン種の飛程の1~1.6倍となるように弗果 の飛程を決め、それぞれの領域に10^{16 cm-2} イオン 注入を行さい、アニールをする。P型及びN型の 高速度理込層上に単結晶シリコンをエピチキシャ ル成長する。

ンである。

第5四は、P型とN型の2種 込暦の飛程が同じ場合であって、弗素の注入エネ ルヤを同一にてきるため、P型とN型の2種以上 の高級関連込用を有する半導体基板を製造する説 明図である。最初に、蓋板シリコンにP型或はN 型不純物のイオン在入領域を設定後、所定過度の P型或はN型不純物を 0.3 mm以上の飛程でイオン 注入する。つぎに、最初にイオン注入したP型政 はN型不純物のイオン注入領域とは異なる領域を 設定後、すでにイオン注入した不純物と異なる所 「定機度のN型或はP型不純物を既にイオン芒入し た不純物と同じ位の飛程でイオン往入する。その 後、既にP型或はN型不純物をイオン住入した領 域に、弗累を注入量 1 0¹⁴ cm⁻² で既にイオン注入し た不純物の飛程と同一程度から 1. 5. 倍の飛程でイ オン注入技、アニールを行ない、「型及びN型の 高濃度埋込層とする。P型及びN型の高濃度埋込

閉じ込められ、基板シリコン装面の結晶性はイオン注入前と遜色ない利点がある。さらに、その上に成長した単結晶シリコンの結晶性も、同様に基板シリコンの結晶性と逐色ないものとなっている。 (発明の効果)

以上説明したように、本発明による高濃度組込層を有する半導体基板の製造方法は、任意の領域に、任意の注入量で、基板表面あるいはその上に成長させた単結晶層の結晶性の劣化がなく、少ないくともP型、或は、N型高濃度組込層を有する半導体基板を製造できる利点がある。

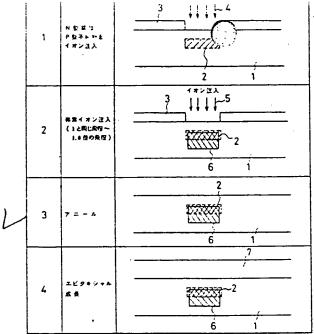
4. 図面の簡単な説明

第1区は本発明によるP型、成は、N型程込局の製造手順の一例を示す図、第2図は研究のイオン注入量に対する結晶欠陥量の一例を示す図、第3図は弗柔・研索の飛程及びイオン注入量を同一にし飛程に対する結晶欠陥量の一例を示す図、第4図は弗柔のイオン注入量に対する結晶欠陥量の一例を示す図であり、とこで研索のイオン注入量は1×10¹⁶ cm⁻²、飛程は0.3 am、弗需の飛程は0.5

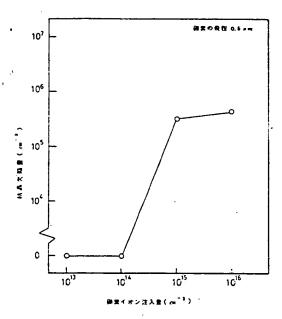
型し の 級 区 型 と N 型 の 不 純 物 の 飛程 が 月 こ あ 合 で 数 と N 型 の 不 純 物 の 飛程 が 同 こ あ 合 で あ っ て 、 第 6 図 は P 型 と N 型 の 不 純 物 の 飛程 が 異 な る 場 合 で あ る 。

1 … 基板 シリコン、 2 … 高 漫変 埋込 層、 3 ーイ オン注入用マスク、 4 … P 型または N 型イオン、 5 … 弗 素 イオン、 6 … 弗 業 イオン注入 領域、 7 … 単 結 晶 シリコン。

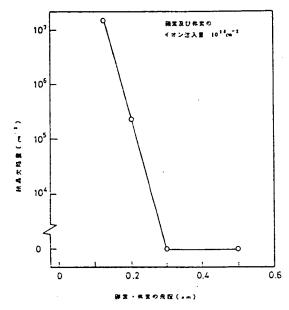
出版人代理人 弁理士 鈴 江 飲 彦



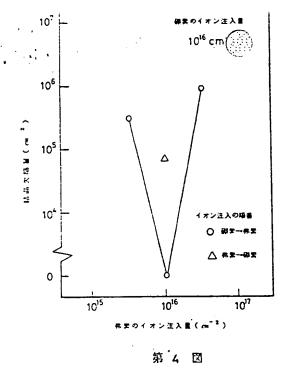
第 1 図

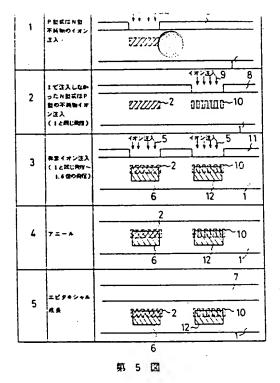


郑 2 図



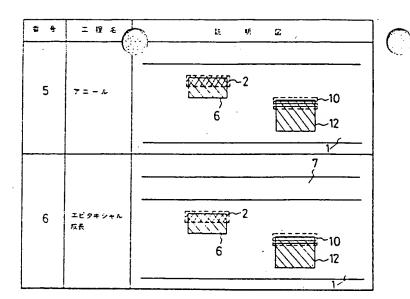
類 3 図





W 2 I 8 4 IR. 8 9 7772X 4 3 P型式はN型 *101101*~2 不 純 物の イオン注入 1 17/32 5 3 森曽のイオン 正入 (1と同じ校日〜 1.6日の利佐 / 17722 9 P型収はN型 不終物のイオン 正入 (1と異なる飛灯) 3 17×33 13 8, 非常イオン注入 (3 と同じ発行へ 1, 4 管の発促) 4

新 6 図(a)



第 6 図(b)